⑲ 日本国特許庁(JP)

①特許出願公開

@ 公 開 特 許 公 報 (A) 平3-37643

௵Int. Cl. ⁵

識別記号

庁内整理番号

❸公開 平成3年(1991)2月19日

G 03 C 1/34 1/047 7102-2H 7102-2H

審査請求 未請求 請求項の数 1 (全17頁)

69発明の名称

ハロゲン化銀写真用カブリ抑制剤

②特 願 平1-171878

20出 願 平1(1989)7月5日

⑫発 明 者

平 林 茂 人

東京都日野市さくら町1番地 コニカ株式会社内

@発明者 加

裕之

東京都日野市さくら町1番地 コニカ株式会社内

の出 願 人 コニカ株式会社

東京都新宿区西新宿1丁目26番2号

四代 理 人 弁理士 中島 幹雄

外1名

明 細 書

1. 発明の名称

ハロゲン化銀写真用カブリ抑制剤

2. 特許請求の範囲

カブリ抑制剤残基を部分構造として有するゼラチンであることを特徴とするハロゲン化銀写真用カブリ抑制剤。

3. 発明の詳細な説明

[産業上の利用分野]

本発明はハロゲン化銀写真用カブリ抑制剤に関し、更に詳しくはハロゲン化銀写真感光材料に使用してカブリの発生を防止する写真用カブリ抑制剤に関する。

[発明の背景]

歴光性ハロゲン化銀乳剤を含むハロゲン化銀写真感光材料(以下、感光材料という。)で特に化学的に増感されたものは、露光されなくても現像し得る核の存在に起因するカブリを生じる傾向があり、このカブリは高温または長時間で現像され

た場合、あるいは感光材料の保存中、特に高温 高温下での経時保存中に発生し易いことがよく知 られている。

カブリの増大は感度の減少と陶調の劣化を招き、画像再現性を著しく阻害するので、カブリ防止の目的で多年に亘って多くの物質をハロゲン化銀乳剤に添加する試みがなされてきた。

代表的なものとしては、例えばリサーチ・ディスクロージャー (Research Disclosure), 176巻.
1978年12月、17643 (VI) に詳しく記載されている。また、特に有効なカブリ抑制剤としては、
T.H. James著ザ・セオリィ・オブ・ザ・フォトグラフィック・プロセス (The Theory of the Photographic Process) 第4版、Macmillan 社刊 (1977 年) 393 ~399 頁に記載され作用機構も説明されている。

しかし、これら多くのカブリ抑制技術も近年の 感光材料の高感度化、高活性化ならびに高迅速処理化に対して充分対応することは難しく、特に高温下(約45℃以上)に放置されたり、高温・高湿 (約50~80℃、相対湿度約50~90%) 下で保存されたりする 苛酷な条件下でのカブリ 抑制性および写真特性安定性に欠けるのが実状である。 すなわち、前述の多くの公知化合物を上記の条件に適適できないの劣化が著しく、カブリ 抑制剤の必須要素であるところの感度(階調):カブリのバランスを維持することができない。

一方、最近現像処理の迅速化と共に感光材料を
ランニング処理する際の補充液量の低減化(低補
充化)への要請が急速に高まりつつあるが、従来
用いられているカブリ抑制剤は、特に現像液を低
補充化した場合、感光材料から流出した抑制剤が
現像液中に蓄積し、処理液の活性が低下してしま
うという重大な欠点を有することが見出された。
従って、苛酷な条件下においてもカブリ発生に

そのでは、可能は来出するないともカングを主による感度の損失、階調の劣化など写真特性を悪化させることがなく、かつ現像処理液の活性が低下しないカブリ抑制技術の開発が強く望まれている。

(以下、本発明の化合物と称することもある。) によって達成される。

以下、本発明を更に具体的に説明する。

本発明に係る一般式 [I] で表される化合物は、ゼラチンとカブリ抑制剤とを結合する方法によって製造され、カブリ抑制剤の特性を著しく損なわない方法であればいかなる方法でもよい。

具体的な結合方法としては、「コラーゲン及びゼラチンの化学修飾」豊田春和・長南康正:皮草化学30(1)、3(1984)に詳しく記載されているが、これらの中で代表的な方法を以下に挙げる。

1)ゼラチンのボリベブチド鎖のアミノ末端アミノ酸のαーアミノ基あるいはリジンやヒドロキシリジン残基の側鎖のεーアミノ基に、カブリ抑制削に結合したカルボキシル基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、クロロホルミル基、クロロスルホニル基、イソシアネート基、イソチオシアネート基、クロロカルボニルオキシ基を反応させてアミド結合、スルホンアミド

[発明の目的]

本発明は上記の実状に鑑みてなされたものであり、その第1の目的は、感光材料を高温下あるいは高温・高湿下で経時保存した場合にも安定した写真特性を維持し、カブリの発生を防止するハロゲン化銀写真用カブリ抑制剤を提供することにある

本発明の第2の目的は、感度の低下や隙調の劣化を招く恐れのないハロゲン化銀写真用カブリ抑制剤を提供することにある。

本発明の第3の目的は、高温迅速処理、特に30 に以上で現像した時のカブリ発生を著しく軽減す るハロゲン化銀写真用カブリ抑制剤を提供するこ とにある。

更に本発明の第4の目的は、現像液の補充量を 低減しても現像液の活性が低下しないハロゲン化 銀写真用カブリ抑制剤を提供することにある。

[発明の構成]

本発明の上記目的は、カブリ抑制剤残基を部分構造として有するゼラチンであるカブリ抑制剤

結合、ウレイド結合、チオウレイド結合、ウレタ ン結合を形成する方法。

2)ゼラチンの主鎖または側鎖に結合したカルボキシル基、即ちゼラチンのポリペプチド鎖のカルボキシル基はアミノ酸のαーカルボキシル基、アスパラギン酸残基側鎖のβーカルボキシル基もあるいはグルタミン酸残基側鎖のアーカルボキシル基を活性化した後、カブリ抑制剤に結合したアミノ基あるいはヒドロキシル基を反応させてアミド結合やエステル結合を形成する方法。

3)ゼラチンの主鎖または側鎖に結合したアミノ基、カルボキシル基あるいはヒドロキシル基とをX1-L-X2 で表される2つの反応性基を有する化合物を介して連結する方法。

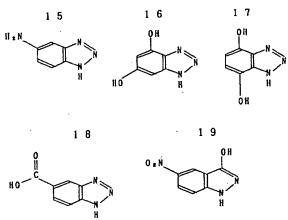
ここで式中のX1およびX2は、カルボキシル基、 アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボ ニル基、クロロホルミル基、クロロスルホニル 基、イソシアネート基、イソチオシアネート基、 クロロカルボニルオキシ基、アリールカルボニル オキシ基、ヒドロキシ基、アミノ基、弗素原子、 塩素原子、臭素原子、沃素原子、アルキルスルホニルオキシ基およびアリールスルホニルオキシ基 を表し、Lは2価の連結基、例えば置換および未 置換のアルキレン基、置換および未置換のアリー レン基および置換および未置換のヘテロ環基を表す。

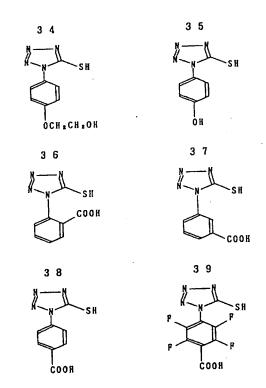
カルボキシル基を活性化させる方法としては、N・N'-ジシクロへキシルカルボジイミド (DCC)、1-エチルー3ー(3-ジメチルアミノブロビル)カルボジイミド(EDO)、1-シクロハカルボジイミド・メトーロートのエンスルホアミカルボジイミド・メトーロー(3-ジメチルアミカルボジイミド・メトーロート(BDC)等の水溶性ソカルボジイミドやN-エイルー5ーフェニルインドカルボジイミドやN-エイルー5ーフェニルインドロリカルボジート(ウッドワードは、サゾリウムー3'-スルホナート(ウッドワードは、サゾリウムー3'-スルホナート(TCA-OPCP)、ローニトロフェニルトリフルオロアセテート(TFA-OP

NP)、 p - ニトロフェニルクロロホルソートとを用いる活性エステル法、塩化チオニル等を用いる酸クロライド法等が挙げられる。

以下に本発明において好ましく用いられる、本発明の化合物中のカブリ抑制剤残基(FI)の具体的例をカブリ抑制剤構造をもって示すが、本発明はこれらに限定されない。

なお、これらのカブリ抑制剤の中でアミノ基又はヒドロキシル基を有するものは、これらカブリ抑制剤のアミノ基又はヒドロキシル基から、それぞれ水来原子(ブロトン)1個を除いたものがカブリ抑制剤残基(FI)となり、カルボキシル基を有するカブリ抑制剤は、該カルボキシル基から-0H(ヒドロキシル基)を除いたものがカブリ抑制剤残基(FI)となる。





特開平3-37643(5)

以下汆白

以下に本発明の化合物の合成例を示すが、他の化合物も同様に合成することができる。

合成例-1(例示-1)

4 - ヒドロキシー 6 - メチルー 1 、 3 、 3 a ・ 7 - テトラアザインデンー 2 - カルボン酸 (化合物例 - 4) 500mg を水 200m 2 に溶解し、 p H 4.5 に調整した。

次に1-エチルー3-(3-ジメチルアミノブロピル)-カルボジイミド塩酸塩 500mg を加え、
pH4.7 に保ちつつ30分間反応させた。その後さらに5% ゼラチン溶液(0.1Mリン酸バッファー、pH8.0)150m2を加えて40℃で2時間攪拌した。反応後、透析、限外濾過濃縮し、凍結乾燥して目的物 8.2gを得た。4-ヒドロキシー6-メチルー1,3,3a,7-テトラアザインデンー2-カルボン酸のゼラチンへの導入率は1.3Wt%であった。

合成例-2(例示-2)

2 - メルカプト - 5 - アミノ - 1 . 3 . 4 - チアシアゾール (化合物例 6 1) 300mg を水200ml

に溶解し、p H 4.5 に調節した。

次に1-エチル-3-(3-ジメチルアミノブロビル) -カルボジイミド塩酸塩 500mg を加え、pH4.7 に保ちつつ30分間反応させた。その後さらに5% ぜラチン溶液(0.1Mリン酸バッファー、pH8.0)150mlを加えて40℃で2時間提拌した。反応後、透析、限外濾過濃縮し、凍結乾燥して目的物5.7gを得た。

2 - メルカブト - 5 - アミノ - 1 . 3 . 4 - チアジアゾールのゼラチンへの導入率は1.3 W t %であった。

合成例 - 3 (例示 - 3)

4 - (5 - メルカブト - 1 - テトラゾリル) 安息香酸 (化合物例 3 8) 400mg を 1 % 水酸化ナトリウム水溶液 200m 2 に溶解し、p H 4.5 に調整した。

次に1-エチル-3-(3-ジメチルアミノブロビル)-カルボジイミド塩酸塩500mg を加え、PH4.7 に保ちつつ30分間反応させた。その後さらに5% ゼラチン溶液(0.1Mリン酸パッ

本発明の化合物はカブリ抑制剤として使用するとができ、感光材料の親水性コマイド層 [例 えば、ハロゲン化銀乳剤層 および非感光性親 水性コロイド層 (中間層、フィルター層、ハレーション防止層、保護層、下塗り層等)]の少なくとも1層に含有される。好ましくはハロゲン化銀乳剤層であり、特に好ましい層としてはハロゲン化銀乳剤層である。

本発明の化合物の添加量は、感光材料や化合物の種類などにより一様ではないが、ハロゲン化銀乳利層の場合はハロゲン化銀乳 モル当り 0.1mg ~1.00mgの範囲で用いるのが好ましく、より好ましくは10mg~10g である。非感光性親水性コロイド層に対する添加量は塗布1m²当り1mg ~50mgの範囲で用いるのが好ましく、より好ましくは10mg~5mg である。

これらの化合物は水または親水性有機溶媒 (例 えばメタノール、ジメチルホルムアミド等) に溶 解して所要の構成層に添加される。 ファー、 p H 8.0) 150m2 を加えて 4 0 C で 2 時間 援拌した。反応後、透析、限外週過機縮し、凍結 乾燥して目的物 4.78を得た。

4 - (5 - メルカプト - 1 - テトラゾリル) 安 息香酸のゼラチンへの導入率は1.4*t%であった。

合成例 - 4 (例示 - 4)

ァー [1-(2-メルカプト) イミダゾリル] ブロピオン酸 (化合物例 5 9) 430mg を 1 %水酸 化ナトリウム水溶液 200m 2 に溶解し、 p H 4.5 に 調勢した。

次に1-エチル-3-(3-ジメチルアミノブロビル)-カルボジイミド塩酸塩500mg を加え、pH4.7 に保ちつつ30分間反応させた。その後さらに5%ゼラチン溶液(0.1Mリン酸バッファー、pH8.0)150muを加えて40℃で2時間提择した。反応後、透析、限外週過減縮し、凍結乾燥して目的物4.4gを得た。

ァー [1 ー (2 ーメルカブト) イミダゾリル] ブロビオン酸のゼラチンへの導入率は1.2 w t % であった。

また、本発明の化合物の添加時期はハロゲン化銀乳剤の場合、化学熟成中、化学熟成終了後、及び/又は乳剤塗布直後に添加されるが、より好ましいのはハロゲン化銀乳剤の化学熟成終了時である。

本発明に用いられる感光材料は、次の様な種々のタイプの感光材料に適用できる。

例えば、汎用黒白用、 X 線記録用、 製版用、カラーボジ用、カラーネが用、カラーベーバー用、反転カラー用、直接ボジ用、 熱現像用などの感光材料、あるいは表面潜像型ハロゲン化銀粒子とを用いた 米国特許 2.996.382 号、同 3.178.282 号明 細 書 に 記 の 方法による 感 光 材料に 用 いることが で るが、 特に 多層構成のカラー感光 材料への 適用が有利である。

本発明に用いられるハロゲン化銀乳剤は、ハロゲン化銀として臭化銀、沃臭化銀、沃塩化銀、塩臭化銀、および塩化銀等の通常のハロゲン化銀乳剤に使用される任意のものを用いることができ

る.

ハロゲン化銀乳剤に用いられるハロゲン化銀粒子は、粒子内において均一なハロゲン化銀組成分布を有するものでも、粒子の内部と表面層とでハロゲン化銀組成が異なるコア/シェル粒子であってもよい。

ハロゲン化銀粒子は、潜像が主として表面に形成されるような粒子であってもよく、また主として粒子内部に形成されるような粒子でもよい。

ハロゲン化銀乳剤は、いかなる粒子サイズ分布を持つものを用いても構わない。粒子サイズ分布の広い乳剤(多分散乳剤と称する)を用いてもよいし、粒子サイズ分布の狭い乳剤(単分散乳剤と称する)を単独又は数種類混合してもよい。また、多分散乳剤と単分散乳剤を混合して用いてもよい。

ハロゲン化銀乳剤は、別々に形成した 2 種以上のハロゲン化銀乳剤を混合して用いてもよい。

該乳剤は常法により化学増感することができ、 また、増感色素を用いて所望の彼長域に光学的に

物は有利である。

マゼンタ色素形成カプラーとしては、 5 ーピ ラゾロン系カプラー、ピラゾロアゾール系カプ ラー、ピラゾロベンツイミダゾール系カプラー、 開鎖アシルアセトニトリル系カプラー、インダゾ ロン系カプラー等を用いることができる。

シアン色素形成カブラーとしては、フェノールまたはナフトール系カブラーが一般的に用いられる。

感光材料には、フィルター層、ハレーション防止層、イラジエーション防止層等の補助層を設けることができる。これらの層中および/または乳剤層中には現像処理中に感光材料から流出するか、もしくは漂白される染料が含有されてもよい

感光材料には、マット剤、滑剤、画像安定剤、ホルマリンスカベンジャー、紫外線吸収剤、蛍光増白剤、界面活性剤、現像促進剤、現像遅延剤や 源白促進剤を添加できる。

支持体としては、ポリエチレン等をラミネート

増感できる。

ハロゲン化銀乳剤には、カブリ防止剤、安定剤 等を加えることができる。 該乳剤のバインダーと しては、ゼラチンを用いるのが有利である。

乳剤層、その他の親水性コロイド層は、硬膜することができ、また、可塑剤、水不溶性または難溶性合成ポリマーの分散物(ラテックス)を含有させることができる。

カラー感光材料の乳剤層には、カブラーが用いられる。更に色補正の効果を有している競合カブラーおよび現像主薬の酸化体とのカップリングによって現像促進剤、漂白促進剤、現像剤、ハブグン化銀溶剤、調色剤、硬膜剤、カブリ剤、カブリ防止剤、化学増感剤、分光増感剤および減感のような写真的に有用なフラグメントを放出する化合物を用いることができる。

イエロー色素形成カブラーとしては、公知のアシルアセトアニリド系カブラーを好ましく用いることができる。これらのうち、ベンゾイルアセトアニリド系化合

した紙、ポリエチレンテレフタレートフィルム、 バライタ紙、三酢酸セルロース等を用いることが できる。

本発明に用いられる感光材料を現像処理するには、公知の方法が用いられる。処理温度は18℃から50℃の間で用いられ、目的に応じて、黒白写真処理、リス型現像処理あるいは色素像を形成すべきカラー写真処理のいずれも適用できる。また、熱現像用感光材料においては100 で以上の温度で処理される。

[本発明の効果]

カブリ抑制剤として用いられる本発明の化合物から選ばれる少なくとも1つをイド層にな加度をする親水性コロイド層にな加度をはなり、経時保存中高温下で貯蔵されてもカブリの発生が抑制されると共に、感度の低下や階調の劣化をも現の地である。

[実施例]

以下に実施例を挙げて本発明を更に詳細に説明するが、これは本発明を説明するための一例であって、本発明は、これらに限定されるものではない。

寒施例-1

沃化銀3.0 モル%を含む高感度ネガ用沃臭化銀乳剤を金および硫黄増感法により最高感度まで化学熟成したのち、ハロゲン化銀1モル当り4-ヒドロキシー6ーメチルー1.3.3a.7ーテトラザインデン1.0gを添加して熟成を停止させた。

得られた乳剤を13分割して1部をそのままブランク試料とし、他の試料に下記第1表の如く本発明の化合物および比較化合物を添加し、充分に吸着せしめたのち、塗布助剤としてサポニンの適量および硬膜剤としてホルマリンの適量を添加して塗布用乳剤を調製した。

塗布用乳剤を下引済みのポリエステルベース上に銀量が3 g/m²になるように均一塗布してから乾燥して13種の試料を作製した(No.1 ~13)。

但し、カブリ値はベース濃度を差し引いた値を示し、感度値はカブリ値+0.5 の位置の感度から、本発明の乳剤のブランク試料(No.1)の自然放置3日のものを100として表した相対感度で表し、ガンマは特性曲線上における直線部の傾斜で示してある。

以下余白

以上のように作製した写真材料をフレッシュ試料として室温下で3日間放置したもの、温度55℃下に3日間および温度50℃相対湿度80%下に3日間、それぞれ放置した強制劣化経時試料を作製した。

この後、通常のセンシトメトリー用ウェッジを用いて露光を行い、次いで下記処理液 [A]にて35℃で30秒の現像を行い定着したのち、水洗乾燥して感度を測定した。

処理液 [A] (黑白写真感光材料用現像液)

1 - フェニルー 3 - ピラゾリドン	1.5	g
ハイドロキノン	3 0	g
5 - ニトロインダゾール	0.25	g
臭化カリウム	5	g
無水亜硫酸ナトリウム	5 5	g
水酸化カリウム	3 0	g
硼 酸	1 0	g
グルタルアルデヒド(25%)	5	g
水を加えて全量を18とする。		

得られた結果を第1表に示す。

黨	1	表

	·						5°C - 3 E	1	50℃	RH 80% -	- 3 日
	カブリ	防止剤	自然	於置 − 3	8 日			ガンマ	カブリ	感度	ガンマ
試料 No.	種類	添加量。	カブリ	感度	ガンマ	カブリ	感度	77 7 4			
	,		0.18	100	2.8	0.31	91	2.5	0.28	91	2.5
1 (比 較)			ł	98	2.9	0.27	88	2.4	0.26	86	2.4
2 (比較)	比較 (A)	500	0.17		1	0.25	84	2.3	0.25	8 2	2.3
3 (比較)	比較 (A)	1000	0.16	93	2.6		88	2.4	0.24	83	2.3
4 (比較)	比較 (B)	10	0.16	95	2.7	0.25	ł	1	0.22	80	2.2
5 (比較)	比較 (B)	20	0.15	90	. 2.6	0.24	85	2.3	0.22		
5 (LL +X)	20 12	ļ							0.17	9 9	2.7
6 (本発明)	例示-i	5 × 104	0.16	100	2.8	0.19	101	2.8	1	9.7	2.7
7 (本発明)	例示-1	1×105	0.15	98	2.7	0.17	100	2.7	0.16		2.6
	例示 - 2	1000	0.16	95	2.7	0.19	9.8	2.7	0.17	9.8	l
8 (本発明)	§	1	0.15	94	2.6	0.17	9 6	2.6	0.15	9 5	2.6
9 (本発明)	例示-2	2000		99	2.8	0.18	97	2.7	.0.16	9 9	2.7
10 (本発明)	例示-3	1000	0.15	1	2.7	0.17	95	2.8	0.15	9 6	2.6
11(本発明)	例示 - 3	2000	0.14	9.9	1	0.18	98	2.6	0.16	100	2.8
12(本発明)	例示-4	1000	0.15	100	2.8	1	97	2.5	0.14	9.8	2.7
13 (本発明)	例示 - 4	2000	0.14	97	2.5	0.16					

• 添加量は mg/モル AgX で表す。 ••合成例 - 1 の化合物

比較化合物(A)

比較化合物(B) HS S NH2

上記第1表からも明らかな如く、本発明に係る 試料は、いずれも苛酷な保存条件下にも拘らず、 カブリの発生が抑えられ、フィルム保存下での安 定性が改良されていることが判る。

実施例-2

次いで、緑感性増感色素として、アンヒドロー5.5′ージフェニルー9ーエチルー3.3′ージー アースルホプロビルオキサカルボシアニンヒドロキシド・ナトリウム塩の適量を加え、緑感性ハロゲン化銀乳剤を作製した。

次いで、ハロゲン化銀1モル当り、マゼンタカ ブラーとして、1-(2.4.6 -トリクロロフェニル)-3-[3-(2.4 -ジーt-アミルフェノ キシアセトアミド)ベンツアミド]-5-ピラゾ ロンを80g、カラードマゼンタカブラーとして、 1-(2.4.6 -トリクロフェニル)-4-(1-ナフチルアゾ)-3-(2-クロロ-5-オクタ デセニルサクシンイミドアニリノ) - 5 - ビラゾロンを 2.5g それ ぞれ秤量してか らトリクレジルホスフェート 120g、酢酸エチル 240mg を混合して加温溶解し、次いでトリイソブロビルナフタレンスルホン酸ナトリウム 5 g と 7.5 % ゼラチン水溶液550m2 の溶液中に乳化分散したカブラー溶液を前記の乳剤に添加した。

乳剤を分割して1部をそのままプランク試料とし、他に下記第2表に示すように比較化合物及び本発明に係る化合物を、それぞれ添加し、充分に吸着せしめたのちに、ゼラチン硬膜剤として2-ヒドロキシー4.6-ジクロロトリアジンナトリウムの適量を一律に添加して塗布乳剤とした。

この塗布乳剤を銀が3.0g/m² になるように下引 済みのトリアセテートフィルム上に均一塗布乾燥 して試料とした(No.14~24)。

得られたフィルム試料は実施例 - 1 と同様の強制劣化試験を施してから、通常の方法でウェッジ露光し、下記のカラー用処理工程に従いカラー現像した。

特開平3-37643(11)

175.0 g

得られたビースから求めたカラーセンシトメトリー結果を次の第2表に示す。

なお、表中のカブリはベース濃度を差し引いた値で、感度はブランク試料の自然放置2日のもの(試料No.14)を100 として表した場合の相対感度である。また、ガンマは特性曲線上における直線部の傾斜で示した。

 処理工程 [処理温度 38 ℃]
 処理時間

 発色現像
 3 分 15 秒

 凍 白
 6 分 30 秒

 水 洗
 6 分 30 秒

 水 洗
 3 分 15 秒

 安定化
 1 分 30 秒

各処理工程において使用した処理液組成は下記 の如くである。

[発色現像液]

4-アミノ-3ーメチル-N- エチル-N- (β-ヒドロキシエチル)-アニリン硫酸塩 4.75g

無水亜硫酸ナトリウム8.6 gメタ亜硫酸ナトリウム2.3 g水を加えて1 2 とし、酢酸を用いてpH 6.0に調整する。

[安定化液]

ホルマリン (37% 水溶液) 1.5 mg コニダックス (コニカ株式会社製) 7.5 mg 水を加えて1 l とする。

(以下余白)

無水亜硫酸ナトリウム 4.25 g ヒドロキシルアミン1/2 硫酸塩 2.0 g 無水炭酸カリウム 37.5 g 臭化ナトリウム 1.3 g ニトリロ三酢酸・3ナトリウム塩 (1水塩) 水酸化カリウム 1.0 g 水を加えて10とし、水酸化ナトリウムを用い てpH10.6に調整する。 [源白液] エチレンジアミン四酢酸鉄 アンモニウム塩 100.0 g エチレンジアミン四酢酸 2アンモニウム塩 10.0 g 臭化アンモニウム 150.0 g 水を加えて10とし、アンモニア水を用いて pHB.0 に調整する。

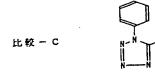
[定着液]

チオ硫酸アンモニウム

2	表
	2

				A 64- 000 - 6	<u> </u>	. 5	50 - 2 E	3	50℃	RH 80% -	- 2日
	カブリ	防止剤			2 🛭		感度	ガンマ	カブリ	感度	ガンマ
試料 No.	種類	添加量"	カブリ	感度	ガンマ	カブリ	152 154			94	1.19
(()			0.21	100	1.20	0.32	93	1.10	0.25		
14(比較)		10	0.19	96	1.19	0.29	91	1.11	0.23	92	1.18
15 (比 較)	比較 - A	i i	0.18	9.4	1.17	0.27	90	1.10	0.21	86	1.16
16 (比 較)	比較 - A	20		1	1.19	0.26	86	1.11	0.22	90	1.16
17 (比 較)	比較一C	10	0.19	94	1	0.24	7 9	1.09	0.20	83	1.13
18(比較)	比較一C	20	0.17	9 2	1.18	0.24				 	
	 	5 × 10 ⁴	0.19	9 9	1.19	0.21	98	1.18	0.22	97	1.18
19(本発明)	例示-1		1	96	1.17	0.20	9.6	1.18	0.20	9 5	1.16
20 (本発明),	例示 → 1	1×10 ⁵	0.18		1.16	0.20	98	1.16	0.19	9 9	1.15
21 (本発明)	例示-2	1000	0.18	9.8	1	0.18	95	1.15	0.17	97	1.14
22 (本発明)	例示-2	2000	0.17	9 4	1.16		97	1.17	0.19	98	1.17
23 (本発明)	例示-3	1000	0.18	97	1.18	0.21	1	1.16	0.18	96	1.15
24 (本発明)	例示 - 3	2000	0.17	9 5	1.17	0.17	9 4	1.10			ــــــ

添加量はmg/モルAgX で表す。 比較-Aは実施例-1に同じ



第2表の結果から、本発明の化合物が、従来知られている化合物と比べて、高温または高湿下での強制劣化試験に対し感度低下のないカブリ抑制性が得られることが判る。

実施例-3

セルローストリアセテートフィルム支持体上に 下記に示す組成の各層を順に設けて多層カラー感 光材料試料を作製した。ただし、第3層、第4 表、第6層、第7層、第9層および第10層のハロ ゲン化銀乳剤層には、下記に示すような沃化銀合 量の沃臭化銀乳剤を使用した。

	樽	成	遷	Agl モル%
3	(低感	度赤	感性層)	5.0
4	(高應	度赤	感性層)	4.0
6	(低速	度段	感性層)	4.0
7	(高度	度段	感性層)	5.0
9	(低度	8.度青	感性層)	6.0
10	(高月	8.度青	感性層)	6.0

第1層:ハレーション防止層

黒色コロイド銀を含むゼラチン層

第2層:中間層

ゼラチン層

第3層:赤感性低感度乳剤層

沃臭化銀乳剤 銀塗布量··· 1.79g/m²

増感色素 I … 銀 1 モルに対して 6 × 10 ^{- 5} モル 増感色素 II … 銀 1 モルに対して 3 × 10 ^{- 5} モル

カプラー A … 銀 1 モルに対して 0.06 モル カプラー C … 銀 1 モルに対して 0.003モル カプラー D … 銀 1 モルに対して 0.003モル

トリクレジルホスフェート塗布量 0.3cc/m²

第 4 層:赤感性高感度乳剂層

沃奥化銀乳剤 銀塗布量・・・・1.48/==2

增感色素 I … 銀 1 モルに対して 3 × 10⁻⁵モル 増感色素 II … 銀 1 モルに対して 1.2×10⁻⁵モル

カプラーF…銀1モルに対して 0.0125モル カプラーC…銀1モルに対して 0.0018モル トリクレジルホスフェート塗布量 0.2cc/m² 第5層:中間層

第2層と同じ

第 6 層: 緑感性低感度乳剤層

沃奥化銀乳剤 銀塗布量… 1.0g/m²

増感色素Ⅲ…銀1 モルに対して 3 × 10⁻⁵モル 増感色素Ⅳ…銀1 モルに対して 1 × 10⁻⁵モル

カブラーB…銀1モルに対して 0.08 モル

カブラー M … 銀 1 モルに対して 0.008 モル

カプラーD…銀1モルに対して 0.0015モル

トリクレジルホスフェート塗布量 1.4cc/m²

第7層:緑感性高感度乳剤層

沃奥化銀乳剤 銀速布量… 1.6g/m²

増感色素 III … 銀 1 モルに対して 2.5 × 10⁻⁶モル 増感色素 IV … 銀 1 モルに対して 0.8 × 10⁻⁶モル カブラー B … 銀 1 モルに対して 0.02 モル カブラー M … 銀 1 モルに対して 0.003モル トリクレジルホスフェート 塗布景 0.8cc/a²

第 8 層: イエローフィルター層

ゼラチン水溶液中に黄色コロイド銀を含むゼラ チン層。

(No.25) とした。

試料を作製するのに用いた化合物

増感色素 I : アンヒドロー 5 , 5′ - ジクロロー3 , 3′ - ジー(アースルホプロビル) - 9 - エチルーチアカルボシアニンヒドロキシド・ビリジウム塩

増感色素 II: アンヒドロー 9 ーエチルー 3 .3´ージ (ャースルホブロビル) ー 4 .5 .4´ .5´-ジベンゾ チアカルボシアニンヒドロキシド・トリエチル アミン塩

増感色素Ⅲ:アンヒドロ-9-エチル-5.5´-ジクロロ-3,3´-ジ- (アースルホブロピル) オキサカルボシアニンヒドロキシド・ナトリウム塩

増 感色素 Ⅳ: アンヒドロー 5.8.5′.6′ーテトラクロロー 1.1′ージエチルー 3.3′ージ (βー [βー (γースルホブロポキシ) エトキシ] エチルイミダゾロカルボシアニンヒドロキシド・ナトリウム塩

第9層:青感性低感度乳剤層

沃臭化銀乳剤 銀塗布量… 0.5g/m²

カプラーY…銀1モルに対して 0.125モル

トリクレジルホスフェート塗布量 0.3cc/m²

第10層:青感性高感度乳剤層

沃臭化銀乳剤 銀塗布量 ··· 0.6g/m²

カブラー Y … 銀 1 モルに対して 0.04 モル トリクレジルホスフェート 塗布量 0.1cc/m²

第11層:保護層

ポリメチルメタクリレート粒子 (直径1.5μm) を含むゼラチン層を塗布。

各層のカブラーはトリクレジルホスフェートと 酢酸エチルの溶液にカブラーを添加し、乳化剤と してp-ドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウム を加えて加熱溶解後、加熱した10%ゼラチン溶液 と混合し、コロイドミルで乳化したものを使用した。

各層には上記組成物の他に、ゼラチン硬化剤や 界面活性剤を添加した。

以上の如くして作製した試料をブランク試料

カブラーA

カブラーB

カブラーC

示し、感度値はブランク試料(No.25)の赤感層、 緑感層および脊感層の、それぞれの自然放置2日 における感度を100 として表した場合の相対感度 で示している。

以下余白

前記の本発明に用いられるブランク試料の乳剤 層は、いずれも前記の増感色素を添加して後に熟 成停止剤として公知の4-ヒドロキシー6-メチ ルー1、3、3a、7-テトラザインデンをハロゲン化銀 1 モル当り1 g 添加し、これをブランク乳剤とし たものである。

次いで、本発明および比較用のカブリ防止剤を、それぞれ第3表の如く添加してから、充分に吸着せしめた後、前記の如くカブラー、トリクレジルホスフェート等を添加して後に硬膜剤として2ーヒドロキシー4.6 ージクロロトリアジンナトリウムの適量を加え調整して7種の試料を重層塗布した。(No.26 ~32)

得られた多層のカラー感光材料を実施例 - 2 と 同様の強制劣化試験を施してから、通常のウェッ ジ露光をしてのち実施例 - 2 と同様のカラー処理 を行った。

得られたカラーセンシトメトリー結果を下記第 3表に示す。

なお表中のカブリはベース濃度を差引いた値を

第 3 表

	カブ	リ防止剤		赤	蹙	性	图			H	應	性	曆			青	18	性	燈	
以料 Ho.	租期	添加量	自 然 2	放置日	55 t 2	E — 日	50°C F	H80% ⊟	自然	放置日	551 2	C ~ 8	50 C R	H80% 日	自 然 2	故證日	551 2	B 日	50 C R	H80% 日
		(mg/thAgX)	カブリ	應度	カブリ	感度	カブリ	感度	カブリ	感度	カブリ	應度	カブリ	應度	カブリ	感度	カブリ	應度	カブリ	應度
25 (比 較)	_	_	0.13	100	0.25	91	0.23	94	0.17	100	0.28	94	0.24	97	0.18	100	0.27	93	0.24	94
26 (比 較)	比較A	10	0.12	92	0.21	- 90	0.21	91	0.18	92	0.24	94	0.22	93	0.16	100	0.23	97	0.20	94
27 (比. 較)	比較 B	10	0.12	91	0.23	88	0.21	90	0.15	93	0.23	95	0.21	91	0.15	98	0.24	96	0.21	95
28 (比 較)	比較C	10	0.12	93	0.22	87	0.19	87	0.18	91	0.22	90	0.19	93	0.15	96	0.23	94	0.22	94
29 (本発明)	例示:	8×104	0.12	97	0.18	96	0.14	95	0.14	94	0.17	92	0.16	92	0.14	100	0.16	98	0.17	98
30 (本発明)	例示 6	1500	0.12	98	0.15	94	0.13	94	0.15	95	0.18	94	0.17	96	0.14	98	0.16	98	0.17	100
31(本発明)	例示19	1500	0.12	100	0.16	95	0.14	96	0.15	96	0.16	95	0.16	99	0.15	99	0.17	102	0.16	102
12(本発明)	例示20	2000	0.12	99	0.14	98	0.14	97	0.14	97	0.17	98	0.17	97	8.13	98	0.14	98	0.15	97

[比較化合物の比較 A. B及びCは実施例1.2に同じ]

第3表の結果から、本発明に係る試料は、多層カラー感光材料においても苛酷な保存ならびに30℃以上の高温現像条件下にも拘らず各感光層のバランえも良く、感度低下のないカブリ抑制性が得られることが明らかである。

夹 施 例 4

前記試料No. 26~No. 32各々について適切な露光を行い、以下の工程によりランニング処理を行った。

処理工程	処理時間	处理温度	補充量
発色現像 源白 定着 安定化	3分15秒 45秒 1分45秒	3 8 C 3 8 C 3 8 C 3 8 C	775 a £ 155 a £ 790 a £ 775 a £
、乾燥	1分	40~70℃	_

(補充量は感光材料 1 m² 当りの値であり、発色 エチレンジア 現像液の従前の補充量(1.8 ℓ/m² 感光材料)に ナトリウム

比べて、低補充化されている。)

エチレンジアミンテトラ酢酸 2

[発色現像液の組成]

炭	酸	カ	IJ	ゥ	٨												3	0	g		
炭	酸	水	煮	ナ	۲	IJ	ゥ	۵										2	. 5	g	
亜	碐	酸	カ	り	ゥ	٨												5	g		
臭	化	ナ	۲	ij	ゥ	٨												1	. 3	g	
沃	化	力	IJ	ゥ	٨				•									2	n g		
۲	۴	ø	+	シ	N	7	Ħ	ン	碱	酸	塩							2	. 5	g	
塩	化	ナ	۲	y	ゥ	4												0	. 6	g	
4	_	7	2	J	-	3	_	¥	Ŧ	ル	-	N	-	ェ	チ	ル					
	-	N	-	(ß	-	Ł	۴	a	¥	シ	ル	ェ	Ŧ	ル)					
				•		_ 酸		۴	a	+	シ	ル	x	Ŧ	ル)		4	. 8	g	
水		=	IJ	ン	硟	酸		ĸ	a	+	シ	ル	x .	+	ル)			. 8	_	
水	7	二 化	リ カ	ンリ	強ク	酸ム	塩						丘酸				ゥ	1	. 2	g	は
水	7	二化水	リカを	ンリ加加	・ 碇 ウ え	酸ムて	塩	Q	٤	ι		水		化	カ	y		ا بد	. 2 ま	8 た	
	7	二 化 水 2	リカを0	ン リ 加 %	・破ウえ破	酸ムて酸	塩 1 を	Q	٤	ι		水	酸	化	カ	y		ا بد	. 2 ま	8 た	
ι	ア酸	二 化 水 2 白	リカを0液	ン リ 加 % の	・硫ウえ硫組	酸ムて酸成	塩 1 を]	æ 用	とい	して	, P	水 H	酸 10	化	カ	y		ا بد	. 2 ま	8 た	

1 0 g

1 5 0 g 臭化アンモニウム 10 n.L **氷酢酸** 200 m2 前記発色現像液 水を加えて10とし、アンモニア水または氷 酢酸を用いてpH5.8 に調整する。 [定着液の組成] 150g チオ硫酸アンモニウム · 12g 無水重亜硫酸ナトリウム 2.5 g メタ重亜硫酸ナトリウム

エチレンジアミンテトラ酢酸2 0.5g ナトリウム 10 g 炭酸ナトリウム 100 12 前記源白液

水を加えて10とし、酢酸とアンモニア水を 用いてpH7.0 に調整する。

[安定化液の組成]

2 02 ホルムアルデヒド(37%溶液) 5 - クロロー 2 - メチルー 4 -0.05 g イソチアゾリン - 3 - オン

エマルゲン810

ナトリウム 178g 臭化アンモニウム **氷酢酸**

水を加えて10とし、アンモニア水または氷酢 酸を用いてpH5.6 に調整する。

[定着補充液の組成]

2 0 0 g チオ硫酸アンモニウム 無水重亜硫酸ナトリウム メタ重亜硫酸ナトリウム エチレンジアミンテトラ酢酸 2

ナトリウム 炭酸ナトリウム

水を加えて12とする。pHは8.5 に調整し た。安定化補充液は、前記の安定化液を用いた。

ランニング処理は、発色現像タンク権の容量の 2 倍の量の発色現像補充液が補充されるまで行わ れた。ランニング処理終了後の各発色現像液(B ~ H)を使用し、それらの不活性化の程度をみる ため、前記試料No. 1 4 (発色現像液 A) を実施 例-2に記載の処理工程により処理して各発色現

ホルムアルデヒド重亜硫酸付加物

水を加えて10とし、アンモニア水及び50 96 硫酸を用いて p H 7.0 に調整する。

[発色現像液の補充液の組成]

4 0 g 炭酸カリウム 3 g 炭酸水素ナトリウム 亜硫酸カリウム 0.5 g 臭化ナトリウム ヒドロキシルアミン硫酸塩 4 - アミノ - 3 - メチル - N - エチル - N - (B - ヒドロキシエチル) 6.0g

アニリン硫酸塩

水酸化カリウム

水を加えて10とし、水酸化カリウムまたは 2 0 % 硫酸を用いて p H 10.12 に調整する。

[漂白補充液の組成]

エチレンジアミンテトラ酢酸鉄

2 0 0 g ・アンモニウム

エチレンジアミンテトラ酢酸 2

像液のランニング処理後の性能を比較した。

なお感度はランニング前の発色現像液Aの値を 100 とする相対値で示した。

結果を表-4に示す。

以下余白

特開平3-37643 (17)

表-4からも明らかなように、本発明外のカブリ抑制剤を使用した試料No.26~No.28はランニング処理により発色現像液を大巾に不活性化してしまうが、本発明のカブリ抑制剤を用いた試料No.29~No.32は、ランニング処理による発色現像液の活性の低下が殆ど無いことがわかる。

ト ハ 来	1.20	0.89	1.02	6 . 0	1.18	1.20	1.19	1.17
码	1 0 0	8 9	7 4	. 7 1	8 6	9 6	9.7	6
υ τ υ τ	0.20	0.19	0.20	0.19	0.19	0.18	0.19	0.20
ランニング処理に用いた試料No.	- (ランニング語)	2 6	2 7	2 8	2 9	3 0	3 1	3 2
色現像張	¥	· m	U	۵	ធ	ĹŁ.	IJ	×
毿		끄	**		14	做	EE	

THIS PAGE BLANK (U.S.

Partial Translation of IDS Document

Jpn. Pat. KOKAI Publication No. 3-37643

Filing No.: 1-171878

Filing Date: July 5, 1989

Applicant: KONICA KABUSHIKI KAISHA

KOKAI Date: February 19, 1991 Request for Examination: Not filed Int.Cl.: Japanese Patent Classification

Page 1, left column, lines 3 to 6

2. What is claimed is:

A silver halide photographic antifoggant characterized in that the antifoggant is a gelatin having an antifoggant residue as a partial structure.

Page 2, upper right column, line 1 to page 7, lower right column, line

[Object of the Invention]

5

The present invention has been proposed in consideration of the above-described circumstances, and the first object thereof is to provide a silver halide photographic antifoggant that can maintain its stable photographic properties and can prevent the occurrence of fogging even if the light-sensitive material is preserved for a certain period of time at a high temperature or at both a high temperature and a high humidity.

The second object thereof is to provide a silver halide photographic antifoggant that does not cause lowering of the sensitivity or deterioration of the contrast.

The third object thereof is to provide a silver halide photographic

antifoggant that can significantly reduce the occurrence of fogging when developed by a high-temperature and high-speed process, especially, developed at a temperature of 30°C or higher.

The fourth object thereof is to provide a silver halide photographic antifoggant that does not lower its activity of the developing solution even if the replenishing amount of the developing solution is reduced.

[Structure of the Invention]

The above-descried objects of the present invention can be achieved with an antifoggant that is prepared in the form of gelatin having an antifoggant residue as a partial structure. (The antifoggant will be referred to as the compound of the present invention in some cases hereinafter.)

The present invention will now be described in further details.

The compound according to the present invention, represented by general formula [I] is prepared by the method of binding a gelatin and an antifoggant together, which may be of an arbitrary type as long as it does not significantly deteriorate the properties of the antifoggant.

Specific examples of the binding method are discussed in detail in a text called "Chemical Modification of Collagen and Gelatin" by Harukazu TOYODA, Yasumasa NAGAMI: Hisou Kagaku 30 (1), 3 (1984). Typical examples of these methods will now be listed.

1) A method in which α amino group of an amino-terminal amino acid at a polypeptide chain of gelatin or ϵ amino group of a side chain of a lysine or hydroxylysine residue is reacted with a carboxyl group, an

alkoxycarbonyl group, an aryloxycarbonyl group, chloroformyl group, a chlorosulfonyl group, an isocyanate group, an isothiocyanate group, or a chlorocarbonyloxy group, which is bonded to the antifoggant, so as to form an amino bond, a sulfonamide bond, a ureide bond, a thioureide bond or a urethane bond.

- 2) A method in which a carboxyl group bonded to a main chain or a side chain of a gelatin, that is, an α -carboxyl group of a carboxyl-terminal amino acid of a polypeptide chain of a gelatin, β -carboxyl group of a side chain of aspartic acid residue, or γ -carboxyl group of a side chain of glutamic acid residue is affected with water-soluble carbodiimide so as to activate the carboxyl group, and then the activated carboxyl group is reacted with an amino group or hydroxyl group bonded to an antifoggant, thereby forming an amide bond or an ester bond.
- 3) A method in which an amino group and a carboxyl group or a hydroxyl group, bonded to a main chain or a side chain of a gelatin, are joined together via a compound having a two reactive groups, represented by X_1 -L- X_2 .

In this formula, X₁ and X₂ each represent a carboxyl group, an alkoxycarbonyl group, an aryloxycarbonyl group, chloroformyl group, a chlorosulfonyl group, an isocyanate group, an isothiocyanate group, a chlorocarbonyloxy group, an arylcarbonyloxy group, a hydroxy group, an amino group, fluorine atom, chlorine atom, bromine atom, iodine atom, an alkylsulfonyloxy group or an arylsulfonyloxy group, and L represents a divalent coupling group, for example, a substituted or unsubstituted

alkylene group, a substituted or unsubstituted arylene group, or a substituted or unsubstituted heterocyclic group.

Examples of the method of activating a carboxyl group are: a method which uses a condensation agent of a water-soluble carbodiimide such as N,N'-dicyclohexylcarbodiimide (DCC),

1-ethyl-3-(3-dimethylaminopropyl)carbodiimide (EDD),

1-cyclohexyl-3-(2-morphorinyl-4-eyl) carbodiimide·metho-p-toluenesulfonic acid (CMC) or 1-benzyl-3-(3-dimethylaminopropyl) carbodiimide (BDC), or an agent such as N-eyl-5-phenylisoxazolium-3'-sulfonate (a product of Woodward Reagent Co.); an active ester method which uses pentachlorophenylchloroacetate (TCA-OPCP), p-nitrophenyltrifluoroacetate (TFA-OPNP) and p-nitrophenylchloroforsote; an acid chloride method which uses thionyl chloride.

Preferable specific examples of the anifoggant residue (FI) in the compound of the present invention will now be presented while illustrating the structure of the antifoggant; however the present invention is not limited to these structures.

It should be noted that, of these antifoggants, those containing an amino group or hydroxyl group each become an antifoggant residue (FI) as a hydrogen atom (proton) is removed from the amino group or hydroxyl group of each antifoggant. On the other hand, those having a carboxyl group each become an antifoggant residue (FI) as -OH (hydroxyl group) is removed from the carboxyl group.

(Chemical formulae of compound examples 1 to 85 are omitted.)

Examples of synthesis of the compound of the present invention will now be presented. It should be noted here that other compounds can be synthesized in a similar manner.

Synthesis Example-1 (Example-1)

500 mg of 4-hydroxy-6-methyl-1,3,3a,7-tetraazaindene-2-carbonic acid (Compound Example-4) was dissolved into 200 ml of water, and the pH value was adjusted to 4.5.

Next, 500 mg of 1-ethyl-3-(3-dimethylaminopropyl)-carbodiimide hydrochloride was added to the solution and let the mixture react for 30 minutes while maintaining the pH value at 4.7. After that, 150 ml of a 5%-gelatin solution (0.1M-phospholic acid buffer, pH of 8.0) was further added to the mixture and then the mixture was stirred for 2 hours at a temperature of 40°C. After the reaction, the resultant was subjected to dialysis and ultrafiltration to condense it, and then freeze dried, thus obtaining 6.2 g of a target material. The introduction rate of 4-hydroxy-6-methyl-1,3,3a,7-tetraazaindene-2-carbonic acid to the gelatin was 1.3% by weight.

Synthesis Example-2 (Example-2)

300 mg of 2-mercapto-5-amino-1,3,4-thiadiazol (Compound Example-61) was dissolved into 200 ml of water, and the pH value was adjusted to 4.5.

Next, 500 mg of 1-ethyl-3-(3-dimethylaminopropyl)-carbodiimide

hydrochloride was added to the solution and let the mixture react for 30 minutes while maintaining the pH value at 4.7. After that, 150 ml of a 5%-gelatin solution (0.1M-phospholic acid buffer, pH of 8.0) was further added to the mixture and then the mixture was stirred for 2 hours at a temperature of 40°C. After the reaction, the resultant was subjected to dialysis and ultrafiltration to condense it, and then freeze-dried, thus obtaining 5.7 g of a target material. The introduction rate of 2-mercapto-5-amino-1,3,4-thiadiazol to the gelatin was 1.3% by weight.

Synthesis Example-3 (Example-3)

400 mg of 4-(5-mercapto-1-tetrazolyl)benzoic acid (Compound Example 38) was dissolved into 200 ml of a 1%-aqueous solution of sodium hydroxide, and the pH value was adjusted to 4.5.

Next, 500 mg of 1-ethyl-3-(3-dimethylaminopropyl)-carbodiimide hydrochloride was added to the solution and let the mixture react for 30 minutes while maintaining the pH value at 4.7. After that, 150 ml of a 5%-gelatin solution (0.1M-phospholic acid buffer, pH of 8.0) was further added to the mixture and then the mixture was stirred for 2 hours at a temperature of 40°C. After the reaction, the resultant was subjected to dialysis and ultrafiltration to condense it, and then freeze-dried, thus obtaining 4.7 g of a target material. The introduction rate of 4-(5-mercapto-1-tetrazolyl)benzoic acid to the gelatin was 1.4% by weight.

Synthesis Example-4 (Example-4)

430 mg of γ -[1-(2-mercapto)imidazolyl]) propionic acid (Compound Example 59) was dissolved into 200 ml of a 1%-aqueous solution of sodium

hydroxide, and the pH value was adjusted to 4.5.

Next, 500 mg of 1-ethyl-3-(3-dimethylaminopropyl)-carbodiimide hydrochloride was added to the solution and let the mixture react for 30 minutes while maintaining the pH value at 4.7. After that, 150 ml of a 5%-gelatin solution (0.1M-phospholic acid buffer, pH of 8.0) was further added to the mixture and then the mixture was stirred for 2 hours at a temperature of 40°C. After the reaction, the resultant was subjected to dialysis and ultrafiltration to condense it, and then freeze-dried, thus obtaining 4.7 g of a target material. The introduction rate of γ -[1-(2-mercapto)imidazolyl]) propionic acid to the gelatin was 1.2% by weight.

The compounds of the present invention can be used each as an antifoggant, and it can be contained in at least one layer of a hydrophilic layer of the light-sensitive material (for example, a silver halide emulsion layer and a non-light-sensitive hydrophilic colloidal layer (an intermediate layer, filter layer, anti-halation layer, protective layer, underlying layer, etc.). Preferably, it should be contained at least one of the silver halide emulsion layer and the hydrophilic colloidal layer adjacent thereto, and here the silver halide emulsion layer is particularly preferable.

The amount of addition of the compound of the present invention is not uniform depending on the type of light-sensitive material or compound; however, in the case of the silver halide emulsion layer, the amount of the compound to be added should preferably be in a range of 0.1 mg to 1.00 mg pre mole of silver halide, and more preferably, in a range of 10 mg to 10g.

On the other hand, the amount of the compound to be added to the non-light-sensitive hydrophilic colloidal layer should preferably be in a range of 0.1 mg to 50 mg pre 1 m² of coating, and more preferably, in a range of 10 mg to 5 mg.

These compounds are dissolved into water or a hydrophilic organic solvent (such as methanol or dimethylformaldehyde) and then added to a desired structural layer. The timing for adding the compound of the present invention is during the chemical ripening, after the completion of the chemical ripening and/or immediately after the application of the emulsion. A preferable timing is after the completion of the chemical ripening of the silver halide emulsion.

Page 9, upper left column, line 1 to page 17, upper left column, line 7 [Examples]

The present invention will now be described in more detail with reference to actual cases. It should be noted that these cases are merely examples and therefore the present invention is not limited to these examples.

Example-1

A high-sensitivity negative silver bromoiodide emulsion containing silver iodide at 3.0% by molar was subjected to chemical ripening by gold and sulfur sensitizing methods until the maximum sensitivity is obtained, and then 4-hydroxy-6-methyl-1,3,3a,7-tetraazaindene was added to the sensitized emulsion at a ratio of 1.0 g per every 1 mole of silver halide, in

order to stop the ripening.

Thus obtained emulsion was divided into thirteen portions. One of them was used directly as a blank sample. To the other samples, the compounds of the present invention and comparative compounds were added as listed in FIG. 1 provided below, and were sufficiently adsorbed thereto. After that, an appropriate amount of saponin serving as a coating aid and an appropriate amount of formalin serving as a film hardener were added to the samples, thus obtaining coating emulsions.

These coating emulsions were respectively applied onto underlaid polyester bases uniformly at an amount of silver of 3 g/m², and then the resultants were dried, thus obtaining 13 types of samples (No. 1 to No. 13).

Photographic materials prepared as above were used as fresh samples, and from them, forcibly deteriorated time lapse samples of those left for 3 days at room temperature, those left at a temperature of 55°C, and those left at a temperature of 50°C and a relative humidity of 80% or less, were prepared.

After that, the samples were exposed with an ordinary symmetry wedge, and then developed with the following processing solution [A] at a temperature of 35°C for 30 seconds for fixing. Subsequently, they were washed with water and dried, and then measured in terms of sensitivity.

Processing solution [A] (black and white photographic light-sensitive material developing solution)

g

1-phenyl-3-pirazolidone 1.5

hydroquinone 30 g

5-nitroindazol	0.25	g
potassium bromide	5	g
anhydrous sodium sulfite	55	g
potassium hydroxide	30	g
boric acid	10	g
glutaraldehye (25%)	5	g

water to make an entire amount 1 L

The obtained results were as summarized in TABLE 1 provided below.

It should be noted that the fogging value was that obtained after subtracting the base density, and the sensitivity was expressed in a relative sensitivity with reference to that of the blank sample (No. 1) of the emulsion of the present invention that was left naturally for 3 days, assumed 100. Further, γ was expressed by the slope of a straight line portion on the characteristic curve.

	•
٩	
2	į
η Ε	

				•							
	Antifogattant		Left n	Left naturally-3days	-3days	55°C-3days	days		50°C R	RH80%-3days	γs
Sample	7 !	Addition	₹ (Sensi-	, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,) []	Sensi-	£ .	خ ن	Sensi-	6 4 6 6
. 081	Kind	amount*	50 J	tivity	פשווחוום	r og	tivity	פשווווום	o d	tivity	Gaintina
1(Comp.)	-	1	0.18	100	2.8	0.31	91	2.5	0.28	91	2.5
2 (Comp.)	Comp. (A)	200	0.17	86	2.9	0.27	88	2.4	0.26	98	2.4
3(Comp.)	Comp. (A)	1000	0.16	66	2.6	0.25	84	2.3	0.25	82	2.3
4 (Comp.)	Comp.(B)	10	0.16	95	2.7	0.25	88	2.4	0.24	83	2.3
5 (Comp.)	Comp. (B)	20	0.15	06	2.6	0.24	85	2.3	0.22	80	2.2
6(Inv.)	Example-1**	5×10 ⁴	0.16	100	2.8	0.19	101	2.8	0.17	66	2.7
7(Inv.)	Example-1	1×10 ⁵	0.15	86	2.7	0.17	100	2.7	0.16	16	2.7
8(Inv.)	Example-2	1000	0.16	95	2.7	0.19	86	2.7	0.17	86	2.6
9(Inv.)	Example-2	2000	0.15	94	2.6	0.17	96	5.6	0.15	95	2.6
10(Inv.)	Example-3	1000	0.15	66	2.8	0.18	97	2.7	0.16	66	2.7
11(Inv.)	Example-3	2000	0.14	66	2.7	0.17	95	5.6	0.15	96	2.6
12(Inv.)	Example-4	1000	0.15	100	2.8	0.18	86	2.6	0.16	100	2.8
13(Inv.)	Example-4	2000	0.14	6	2.6	0.16	97	2.5	0.14	98	2.7
* Adc	Addition amounts	are	represented	by mg/mole	nole AgX	* *	Compound	jo pun	synthesis	sis example	ple.

H₂N₂ Comparative compound (B) Comparative compound (A)

U

As is clear from TABLE 1 above, all of the samples according to the present invention exhibited reduction of the occurrence of fogging despite those sever storage conditions, and thus the results indicate that the stability while storing films has been improved.

Example-2

A high-sensitivity negative silver bromoiodide emulsion was subjected to chemical ripening by gold and sulfur sensitizing methods until the maximum sensitivity is obtained by the same method as in Example 1.

Then, as a green-sensitive sensitizing dye, an appropriate amount of anhydro-5,5'-diphenyl-9-ethyl-3,3'-di- γ -sulfopropyloxacarbocyaninehydroxide sodium salt was added, and thus a green-sensitive silver halide emulsion was prepared.

Next, as a magenta coupler, 80 g of

1-(2,4,8-trichlorophenyl)-3-[3-(2,4-di-t-amylphenoxyacetoamide)benzamide]-5-pyrazolone was measured per every 1 mole of silver halide, and as a colored magenta coupler, 2.5 g of

1-(2,4,6-trichlorophenyl)-4-[1-naphthylazo]-3-(2-chloro-5-octadecenylsuccinei mideanilino)-5-pyrazolone was also measured per every 1 mole of silver halide. Then, 120 g of tricresylphosphate and 240 mg of ethyl acetate were mixed with the above-measured couplers and the mixture was dissolved while heating. Next, a coupler solution emulsified and diffused in a solution made of 5 g of sodium triisopropylnaphthalene sulfonate and 550 ml of a 7.5%-gelatin aqueous solution, was added to the above-prepared emulsion.

Thus obtained emulsion was divided into portions. One of them was used directly as a blank sample. To the other samples, the compounds of the present invention and comparative compounds were added as listed in FIG. 2 provided below, and were sufficiently adsorbed thereto. After that, an appropriate amount of 2-hydroxy-4,6-dichlorotriazin sodium serving as a gelatin hardener were added to the samples evenly, thus obtaining coating emulsions.

These coating emulsions were respectively applied onto underlaid triacetate films uniformly at an amount of silver of 3 g/m², and then the resultants were dried, thus obtaining samples (No. 14 to No. 24).

Thus obtained film samples were subjected to similar forcibly deterioration tests to those of Example 1, and then the samples were exposed with an ordinary wedge method. After that, they were developed in color by following the following color film processing steps.

The results of color sensitometry obtained from the obtained pieces were summarized in TABLE 2 below.

It should be noted that the fogging value was that obtained after subtracting the base density, and the sensitivity was expressed in a relative sensitivity with reference to that of the blank sample (No. 1) of the emulsion of the present invention that was left naturally for 2 days, assumed 100. Further, γ was expressed by the slope of a straight line portion on the characteristic curve.

Processing Steps [Process temperature 38°C] Process time

Color development 3 min. 15 sec.

Bleaching	6 min. 30 sec.
Water-washing	3 min. 15 sec.
Fixing	6 min. 30 sec.
Water-washing	3 min. 15 sec.
Stabilization	1 min. 30 sec.
Drying	

The compositions of the respective processing solutions used in each step were as follows:

[Color development solution]

4-amino-3-methyl-N-ethyl-N-(β -hydroxyethyl)-aniline sulfate

	4.75 g
Anhydrous sodium sulfite	$4.25~\mathrm{g}$
Hydroxylamine 1/2 sulfate	2.0 g
Anhydrous potassium carbonate	37.5 g
Sodium bromide	1.3 g
Trisodium nitrolotriacetate	
(monohydrate)	2.5 g
Potassium hydroxide	1.0 g

Water to make 1 litter

Then, pH was adjusted to 10.6 using sodium hydroxide.

[Bleaching solution]

Ammonium Fe ethylenediaminetetraacetate 100.0 g

Diammonium ethylenediaminetetraacetate 10.0 g

Ammonium bromide	150.0 g
Glacial acetic acid	10.0 g
Water to make 1 litter	
Then, pH was adjusted to 6.0 using ammoni	ia water.
[Fixing solution]	
Ammonium thiosulfate	175.0 g
Anhydrous sodium sulfite	8.6 g
Sodium methasulfite	$2.3~\mathrm{g}$
Water to make 1 litter	
Then, pH was adjusted to 6.0 using acetic a	cid.
[Stabilization solution]	
Formalin (37% aqueous solution)	1.5 ml
Konidax (a product of Konica)	7.5 ml
Water to make 1 litter	

Table 2

	Antifogattant	nt	Left r	naturally-3days	/-3days	55°C-2days	days		50°C R	50°C RH80%-2days	ys
Sample	7 2 2	Addition) [Sensi-	, ,) ()	Sensi-	£) [1	Sensi-	(E
•	NTIIG	amount	r Og	tivity	Gaililla	ب ص	tivity	Gaillina	F Od	tivity	Galillia
14(Comp.)	ı	ı	0.21	100	1.20	0.32	93	1.10	0.25	94	1.19
15(Comp.)	CompA	10	0.19	96	1.19	0.29	91	1.11	0.23	92	1.18
16(Comp.)	CompA	20	0.18	94	1.17	0.27	06	1.10	0.21	98	1.16
17(Comp.)	compC	10	0.19	94	1.19	0.26	98	1.11	0.22	06	1.16
18(Comp.)	compC	20	0.17	92	1.18	0.24	79	1.09	0.20	83	1.13
19(Inv.)	Example-1	5×10 ⁴	0.19	66	1.19	0.21	86	1.18	0.22	97	1.18
20(Inv.)	Example-1	1×10 ⁵	0.18	96	1.17	0.20	96	1.18	0.20	95	1.16
21(Inv.)	Example-2	1000	0.18	86	1.16	0.20	86	1.16	0.19	66	1.15
22(Inv.)	Example-2	2000	0.17	94	1.16	0.18	95	1.15	0.17	6	1.14
23(Inv.)	Example-3	1000	0.18	16	1.18	0.21	97	1.17	0.19	86	1.17
24(Inv.)	Example-3	2000	0.17	95	1.17	0.17	94	1.16	0.18	96	1.15

Addition amounts are represented by mg/mole AgX.

Comparative-A is the same as in Example-1.

Comparative-C

As can be understood from the results summarized in TABLE 2, the compounds of the present invention exhibited, as compared to the conventionally known compounds, high antifogging properties without decreasing the sensitivity in the forcibly deteriorating tests carried out at high temperature and high humidity.

Example-3

Layers of the compositions specified below were provided in the order on a cellulose triacetate film support, and thus a multi-layer color light-sensitive material sample was manufactured. It should be noted that the silver halide emulsion layers of the third, fourth, sixth, seventh, ninth and tenth layers used silver bromoiodide emulsions having silver iodide contents specified in the table below.

Layer arrangement	AgI mol%
Low-speed red sensitive layer	5.0
High-speed red sensitive layer	4.0
Low-speed green sensitive layer	4.0
High-speed green sensitive layer	5.0
Low-speed blue sensitive layer	6.0
High-speed blue sensitive layer	6.0

Layer 1: Antihalation layer

Gelatin containing black colloidal silver

Layer 2: Interlayer

Gelatin layer

Layer 3: Low-speed red-sensitive emulsion layer

Silver bromoidoide emulsion

Amount of coated silver ... 1.79 g/m²

Sensitizing dye I ... 6 x 10⁻⁵ mole per 1 mole of silver

Sensitizing dye II ... 3 x 10⁻⁵ mole per 1 mole of silver

Coupler A ... 0.06 mole per 1 mole of silver

Coupler C ... 0.003 mole per 1 mole of silver

Coupler D ... 0.003 mole per 1 mole of silver

Amount of coated tricresylphosphate 0.3cc/m²

Layer 4: High-speed red-sensitive emulsion layer

Silver bromoidoide emulsion

Amount of coated silver ... 1.4 g/m²

Sensitizing dye I ... 3×10^{-5} mole per 1 mole of silver

Sensitizing dye II ... 1.2 x 10⁻⁵ mole per 1 mole of silver

Coupler F ... 0.0125 mole per 1 mole of silver

Coupler C ... 0.0016 mole per 1 mole of silver

Amount of coated tricresylphosphate 0.2cc/m²

Layer 5: Interlayer

Same as Layer 2

Layer 6: Low-speed green-sensitive emulsion layer

Silver bromoidoide emulsion

Amount of coated silver ... 1.0 g/m^2

Sensitizing dye I ... 3 x 10⁻⁵ mole per 1 mole of silver

Sensitizing dye II ... 1 x 10⁻⁵ mole per 1 mole of silver

Coupler B ... 0.08 mole per 1 mole of silver

Coupler M ... 0.008 mole per 1 mole of silver

Coupler D ... 0.0015 mole per 1 mole of silver

Amount of coated tricresylphosphate 1.4cc/m²

Layer 7: High-speed green-sensitive emulsion layer

Silver bromoidoide emulsion

Amount of coated silver ... 1.6 g/m²

Sensitizing dye III ... 2.5 x 10⁻⁵ mole per 1 mole of silver

Sensitizing dye IV ... 0.8×10^{-5} mole per 1 mole of silver

Coupler B ... 0.02 mole per 1 mole of silver

Coupler M ... 0.003 mole per 1 mole of silver

Amount of coated tricresylphosphate 0.8cc/m²

Layer 8: Yellow filter layer

Gelatin layer containing yellow colloidal silver in its gelatin aqueous solution.

Layer 9: Low-speed blue-sensitive emulsion layer

Silver bromoidoide emulsion

Amount of coated silver ... 0.5 g/m^2

Coupler Y ... 0.125 mole per 1 mole of silver

Amount of coated tricresylphosphate 0.1cc/m²

Layer 10: High-speed blue-sensitive emulsion layer

Silver bromoidoide emulsion

Amount of coated silver ... 0.6 g/m²

Coupler Y ... 0.04 mole per 1 mole of silver

Amount of coated tricresylphosphate 0.1cc/m²

Layer 11: Protective layer

Coated with a gelatin layer containing polymethylmethacrylate grains (having a diameter of 1.5 μ m)

The couplers used in these layers were prepared by the following manner. That is, in each case, the coupler was first added to a solution of tricresylphosphate and ethyl acetate, and then sodium p-dodecylbenzene sulfonate serving as a emulsifying agent was added to the mixture. The mixture was then heated to dissolve these additives. After that, the mixture was further mixed with a heated 10% gelatin solution, and then emulsified with a colloid mill.

To these layers, a gelatin hardener and a surfactant were added in addition to the above-described compositions.

The sample prepared by the above-described manner was used as a blank sample (No. 25).

Compounds used to prepare the samples are:

Sensitizing dye I: Anhydro-5,5'-dichloro-3,3'-di-(γ -sulphopropyl)-9-ehtyl-thiacarbocyaninehydroxide pyridium salt.

Sensitizing dye II : Anhydro-9-ehtyl-3,3'-di-(γ -sulphopropyl)-4,5,4',5'-dibenzothiacarbocyaninehydroxide·triethylamine salt

Sensitizing dye III : Anhydro-9-ethyl-5,5'-dichloro-3,3'-di- $(\gamma$ -sulphopropyl) oxacarbocyaninehydroxide-sodium salt

Sensitizing dye IV : Anhydro-5,6,5',6'-tetrachloro-1,1'-diethyl-3,3'-di- $(\beta \cdot [\beta \cdot (\gamma \cdot \text{sulphopropoxy}) \cdot \text{ethoxy}] \cdot \text{ethylimidazolocarbocyaninehydroxide} \cdot$

sodium salt

(Chemical formulae of couplers A-D, F, M and Y are omitted.)

It should be noted that the emulsion layers of the blank samples used in the present invention were obtained in the following manner. That is, the above-specified sensitization dyes were added, and then 1 g of conventionally known 4-hydroxy-6-methyl-1,3,3a,7-tetrazaindene serving as a ripening stopper was added per every 1 mole of silver halide, thus obtaining blank emulsions.

Next, the antifoggants of the present invention and comparative foggants were added as listed in FIG. 2 provided below, and were sufficiently adsorbed thereto. After that, the couplers, tricresylphosphate, etc. were added in the above described manner, and an appropriate amount of 2-hydroxy-4,6-dichlorotriazin sodium serving as a hardener were added to the samples for adjustment. Then, seven types of samples, that is, multi-layer coatings, were obtained (No. 26 to No. 32).

Thus obtained multi-layer color light-sensitive materials were subjected to similar forcibly deterioration tests to those of Example 2, and then the samples were exposed with an ordinary wedge method. After that, they were developed in color by following the color film processing steps of Example 2.

The results of color sensitometry obtained from the obtained pieces were summarized in TABLE 3 below.

It should be noted that the fogging value was that obtained after subtracting the base density, and the sensitivity was expressed in a relative sensitivity with reference to that of each of the red-sensitive layer, green-sensitive layer and blue-sensitive layer of the blank sample (No. 25) that was left naturally for 2 days, assumed 100.

				7		Ī	_		T			
			50°CRH80%2days	Sensitivity	Po	91	i ()	87	95	94	96	9.6
			50°CR	Fog	0.23	0.21	0.21	0.19	0.14	0.13	0.14	0 14
			oo C-2days	Sensitivity	91	06	88	87	96	94	95	86
	er		22 C=	Fog	0.25	0.21	0.23	0.22	0.16	0.15	0.16	0.14
Table 3 sensitive layer		naturally-2days	Sensitivity	100	92	91	93	9.7	86	100	66	
	Red s	Left	natur	Fog	0.13	0.12	0.12	0.12	0.12	0.12	0.12	0.12
	Addition	amount	(mg/mol AqX)	1	10	10	10	6×10 ⁴	1500	1500	2000	
	Antifoggant		7 2 	3	-	Comp.A	Comp.B	Comp.C	Example 1	Example 6	Example19	Example20
		Sample	No.		25 (Comp.)	26(Comp.)	27(Comp.)	28 (Comp.)	29(Inv.)	30(Inv.)	31(Inv.)	32(Inv.)

(Comparatives A, B and C of comparative compound are the same as in examples 1 and 2.)

(continued)

Table 3

					۱							
	Greer	Green sensit	ive layer	yer			Blue :	sensitive layer	re lay	er		
	Left				50%DU508	ر ار ار	Left				405naJ05	9/ C
Sample	natur	naturally	55°C-2days	days		% 00.	naturally	ally	55°C-2days	days		6 0 0
No.	-3days	/S			zuays		-3days	3			2uays	
	ſ	Sensi-	<u>[</u>	Sensi-	[Sensi-	č C	Sensi-	((Sensi-	<u>ر</u>	Sensi-
	rog	tivity	rog .	tivity	50 J	tivity	go 1	tivity	ာ် ဂ	tivity	င်ဝင် ရ	tivity
25 (Comp.) 0.17	0.17	100	0.26	94	0.24	97	0.16	100	0.27	93	0.24	94
26(Comp.) 0.16	0.16	92	0.24	94	0.22	93	0.16	100	0.23	16	0.20	94
27 (Comp.)	0.15	93	0.23	95	0.21	91	0.15	86	0.24	96	0.32	95
28 (Comp.) 0.16	0.16	91	0.22	90	0.19	93	0.15	96	0.23	94	0.22	94
29(Inv.)	0.14	94	0.17	85	0.16	92	0.14	100	0.16	86	0.17	86
30(Inv.)	0.15	95	0.18	94	0.17	96	0.14	98	0.16	86	0.17	100
31(Inv.)	0.15	96	0.16	95	0.16	66	0.15	66	0.17	102	0.16	102
32(Inv.)	0.14	97	0.17	96	0.17	97	0.13	98	0.14	96	0.15	97
			,				٠			•	,	

(Comparatives A, B and C of comparative compound are the same as in examples 1 and 2.)

From the results shown in FIG. 3, the samples of the present invention each exhibited a good balance between the light-sensitive layers and high antifogging properties without decreasing the sensitivity even in the multi-layer color light-sensitive material, despite its severe storage condition and high temperature condition of 30°C or higher.

Example 4

Each of the samples No. 26 to No. 32 obtained above was subjected to appropriate exposure, and then to a running process in the following steps.

Processing	Processing	Processing	Replenish-
step	time	temp.	ment amount
Color development	3 min. 15 sec.	38℃	775ml
Bleaching	45 sec.	38℃	155ml
Fixing	1 min. 45 sec.	38℃	790ml
Stabilization	sec.	38℃	775ml
Dry	1 min.	40∼70℃	_

(The replenishment amount was a value per 1m² of light-sensitive material, and it was reduced to the replenishment amount of the color development solution up to then (that is, 1.6 L/m² of light-sensitive material).)

[Composition of Color development solution]

Potassium carbonate

30 g

Sodium acid carbonate

2.5 g

Potassium sulfite 5 g

Sodium bromide 1.3 g

Potassium iodide 2 mg

Hydroxylamine sulfate 2.5 g

Sodium chloride 0.6 g

4-amino-3-methyl-N-ethyl-N-(β -hydroxylethyl)-aniline sulfate

4.8 g

1.2 g

Potassium hydroxide

Water to make 1 litter

Then, pH was adjusted to 10.06 using potassium hydroxide or 20%-sulfuric acid.

[Composition of Bleaching solution]

Ammonium Fe ethylenediaminetetraacetate 150 g

Disodium ethylenediaminetetraacetate 10 g

Ammonium bromide 150 g

Glacial acetic acid 10 ml

The above prepared color developing solution 200 ml

Water to make 1 litter

Then, pH was adjusted to 5.8 using ammonia water or glacial acetic acid.

[Composition of fixing solution]

Ammonium thiosulfate	150	g
Anhydrous sodium sulfite	8.6	g
Sodium methasulfite	2.3	3 g

Disodium ethylenediaminetetraacetate 0.5 gSodium carbonate 10 g The above bleaching solution 100 ml

Water to make 1 litter

Then, pH was adjusted to 7.0 using acetic acid and ammonium water.

[Composition of stabilization solution]

Formaldehyde (37% solution) 2 ml 5-chloro-2-methyl-4-isothiazoline-3-one 0.05 g1 ml Emulgen 810 Sodium formaldehyde sulfite additive 2 g

Water to make 1 litter

Then, pH was adjusted to 7.0 using ammonium water and 50%-sulfuric acid.

[Composition of replenisher of color development solution]

Potassium carbonate	40 g
Sodium acid carbonate	3 g
Potassium sulfite	7 g
Sodium bromide	0.5 g
Hydroxylamine sulfate	3.1 g
Sodium chloride	0.6 g
4-amino-3-methyl-N-ethyl-N-(β-hydroxye	ethyl)-aniline sulf

lfate

6.0 g

Potassium hydroxide 2 g

Water to make 1 litter

Then, pH was adjusted to 10.12 using potassium hydroxide or 20%-sulfuric acid.

[Composition of replenisher of bleaching solution]

Ammonium Fe ethylenediaminetetraacetate 200 g

Disodium ethylenediaminetetraacetate 2 g

Ammonium bromide 178 g

Glacial acetic acid 21 ml

Water to make 1 litter

Then, pH was adjusted to 5.6 using ammonia water or glacial acetic acid.

[Composition of replenisher of fixing solution]

Ammonium thiosulfate	200	g
Anhydrous sodium sulfite	15	g
Sodium methasulfite	3	g
Disodium ethylenediaminetetraacetate	0.8	3 g
Sodium carbonate	14	g

Water to make 1 litter

Then, pH was adjusted to 6.5. The replenisher of the stabilization solution was the same as the above stabilization solution.

The running process was carried out until a volume of color development replenisher solution twice as great as the volume of the color development tank was used for replenishment. With use of the color development solutions (B to H) obtained after the running process, the

following test was carried out. That is, in order to examine the degree of the inactivation of each sample, the sample No. 14 (color development solution A) was processed by the processing steps described in Example 2 and the color development solutions were compared with reference to that in terms of the performance after the running process.

It should be noted that the sensitivity was expressed in a relative sensitivity with reference to that of the color development solution A before the running process, assumed 100.

The results were summarized in Table 4.

Table 4

Color develo	ping	Sample No. used for running processing	Fog	Sensi- tivity	Gamma
Comp.	A	-(prior to running)	0.20	100	1.20
	В	26	0.19	68	0.89
	С	27	0.20	74	1.02
	D	28	0.19	71	0.93
Inv.	E	29	0.19	98	1.18
	F	30	0.18	96	1.20
	G	31	0.19	97	1.19
	Н	32	0.20	95	1.17

As is clear from TABLE 4, the samples No. 26 to No. 28 that used the other antifoggants than those of the present invention exhibited significant inactivation of the color development solution due to the running process. On the other hand, the samples No. 29 to No. 32 that used the antifoggants of the present invention exhibited substantially no deterioration in the activation of the color development solution in spite of the running process.